## ZEITSCHRIFT

## PHYSIKALISCHE CHEMIE

## STÖCHIOMETRIE UND VERWANDTSCHAFTSLEHRE

UNTER MITWIRKUNG

VON

ARRHENIUS-STOCKHOLM, BECKMANN-BERLIN, BERTHELOT-PARIS, BREDIG-KARLSRUHE, BRÜHL-HEIDELBERG, COHEN-UTRECHT, GOLDSCHMIDT-KRISTIANIA, GULDBERG-KRISTIANIA. GUYE-GENF, HABER-BERLIN, HANTZSCH-LEIPZIG, HORSTMANN-HEIDELBERG, LANDOLT-BERLIN, LE BLANC-LEIPZIG, LE CHATELIER-PARIS, LEHMANN-KARLSRUHE, MENDELEJEFF-ST. PETERSBURG, MENSCHUTKIN-ST. PETERSBURG, L. MEYER-TÜBINGEN, V. MEYER-HEIDEL-BERG, NERNST-BERLIN, NILSON-STOCKHOLM, NOYES-PASADENA, PETTERSSON-STOCKHOLM, PFAUNDLER-GRAZ, RAMSAY-LONDON, RAOULT-GRENOBLE, RICHARDS-CAMBRIDGE, SCHIFF-MODENA, SPRING-LUTTICH, STOHMANN-LEIPZIG, THOMSEN-KOPENHAGEN, THORPE-LONDON, WAAGE-KRISTIANIA, WALDEN-ROSTOCK, WEGSCHEIDER-WIER SOWIE ANDEREN FACHGENOSSEN

BEGRÜNDET UND FORTGEFÜHRT VON

WILH, OSTWALD UND J. H. VAN'T HOFF

HERAUSGEGEBEN VON

M. BODENSTEIN UND C. DRUCKER

BAND 122

MIT 71 FIGUREN IM TEXT UND 3 TAFELN



LEIPZIG AKADEMISCHE VERLAGSGESELLSCHAFT M. B. H. 1926

PRINTED IN GERMANY

Д.

H. I

S. S

A. 1

Н. г

B. 1 J. 1

C.

S. N R. H R. J H. ( Wa Au

Fri

Ein

H.

Ka

V .

## Inhalt von Band 122. Heft 1 und 2.

Ausgegeben am 20. Juli 1926.	eite
A. Lottermoser und Ludwig Herrman, Über die Aufnahme von Jod durch ver-	
schiedene Substanzen. (Mit 14 Figuren im Text)	1
Ludwig Ebert, Über die Deutung der dielektrischen Polarisation wässeriger Lösungen	28
H. Freundlich und H. Kroepelin, Über die Kinetik der Umwandlung von Halogen-	
alkylaminen in heterocyclische Verbindungen. IV	39
E. Abel und F. Stadler, Revision der Kinetik der HJO3-HJ-Reaktion. (Mit 2 Figuren	
im Text)	49
K. Andress und E. Berl, Die Messung von Benetzungswärmen von aktiver Kohle	
mit Flüssigkeiten. (Mit 1 Figur im Text)	81
S. S. Bhatnagar, N. A. Yajnik, Mata Prasad und Bashir Ahmed, Die Beziehung	-
zwischen der chemischen Konstitution verschiedener organischer Flüssigkeiten	
und der optischen Durchlässigkeit damit getränkten Papiers. I. Teil. (Mit	
2 Figuren im Text)	88
A. E. van Arkel und J. H. de Boer, Über die Polarisation der Wasserstoffatome in	00
organischen Verbindungen	101
H. v. Wartenberg und B. Lerner-Steinberg, Isotherme Kalorimetrie. (Mit 2 Figuren	101
	112
im Text)	119
	101
im Text)	121
fasern in Salpetersäure und über philanierte Baumwolle. I, Röntgenspektro-	100
graphische Beobachtungen. (Mit 4 Figuren auf Tafeln)	
Boris Iliin, Hysteresis bei Sedimentation. I. (Mit 5 Figuren im Text)	137
C. Drucker und R. Schingnitz, Der Dissoziationszustand von Lithiumchlorid und	140
Natriumbromid in absolutem Äthylalkohol. (Mit 3 Figuren im Text)	149
Bücherschau.	180
S. Nametkin, Die Umlagerung alicyclischer Ketone ineinander	170 170
R. J. Anderson, The Metallurgy of Aluminium and Aluminium Alloys	171
H. Geiger und Karl Scheel, Handbuch der Physik. Band X	171 172
August Bernthsen, Fünfzig Jahre Tätigkeit in chemischer Wissenschaft und Industrie	173
W. A. Kistjakowski, Prikladnaja fisitscheskaja Chimija	173
Dritte verbesserte Auflage	174
Friedrich Körber, Mitteilungen aus dem Kaiser Wilhelm-Institut für Eisenforschung zu	
Düsseldorf. Band	174
Eingegangene Bücher	176
Heft 3 und 4.	
Ausgegeben am 9. August 1926.	
H. G. Grimm, Die Kurven der Ionengrössen, der Atomyolumina, der Atomgrössen	
und die empirischen Tatsachen. 10. Mitteilung über Ioneneigenschaften und	
chemische Tatsachen. (Mit 10 Figuren im Text)	
Karl v. Auwers und Waltraut Ernst, Zur Spektrochemie stickstoffhaltiger Verbin-	
dungen. II	
V. M. Goldschmidt, Bemerkungen zu der Arbeit von P. Günther und G. Wilcke:	
Beiträge zur Röntgenspektroskopie. II	

Paul Günther und Gertrud Wilcke, Erwiderung auf die Bemerkungen des Herrn V. M. Goldschmidt zu unserer Abhandlung: Beiträge zur Röntgenspektro-
skopie, II
Eugen Spitalsky, Über die kinetischen Gesetze der homogenen Katalyse. (Mit 2 Fi-
guren im Text)
K. F. Bonhoeffer und W. Steiner, Über das Absorptionsspektrum des Jodwasserstoffs
im Ultraviolett. (Mit 1 Tafel)
Tom. Barth und Gulbrand Lunde, Beiträge zur Kenntnis der Mischkristalle. (Mit
8 Figuren im Text)
Bucherschau.  Gmelins Handbuch der anorganischen Chemie. Achte Auflage
Andreas Gyemant, Grundzüge der Kolloidphysik vom Standpunkte des Gleichgewichts 335 Eingegangene Bücher
Heft 5 und 6.
Ausgegeben am 20. August 1926.
H. v. Halban und J. Eisenbrand, Zur Frage der Gültigkeit des Beerschen Gesetzes
in verdünnten Elektrolytlösungen. (Mit 3 Figuren im Text)
Anton Skrabal und Hermann Hilbert Eger, Die Hydrolysegeschwindigkeit der ein-
fachsten Formale
Anton Skrabal und Iwan Sawiuk, Zur Hydrolysegeschwindigkeit der Mischacylacetale 357
Heinrich Goldschmidt und Harald Aarflot, Viskositätsmessungen an Lösungen in
Äthyl- und Methylalkohol
J. N. Brönsted, Zur Kinetik der Aquotisierung. Nach Versuchen von Agnes Del-
banco und Kirsten Volquartz. (Mit 3 Figuren im Text) 383
E. Landt und M. Volmer, Über die Ausbreitungsgeschwindigkeit von Öl auf Wasser.
(Mit 2 Figuren im Text und 1 Tafel)
Rose Szabó, Die Geschwindigkeit der Hydrolyse von Säureanhydriden in wässerigen
Lösungen von Elektrolyten und Nichtelektrolyten
Louis Light, Die Absorptionsspektren einiger Chinone. Die Beziehungen der Chinone
zu den α-Diketonen. (Mit 10 Figuren im Text),
M. Centnerszwer und W. Zablocki, Lösungsgeschwindigkeit des Aluminiums. (Mit
- 3 Figuren im Text)
Alfred Schwicker und Géza Schay, Bestimmung des Gleichgewichts der Reaktion
$2JO_3 + 10Br' + 12H \Rightarrow J_2 + 5Br_2 + 6H_2O \dots 482$
Bücherschau.  A. E. H. Tutton, Crystalline Form and Chemical Constitution
O. Hahn, Was lehrt uns die Radioaktivität über die Geschichte der Erde?
O. H. Erdmannsdörffer, Grundlagen der Petrographie
Paul Schreiber †, Wärmemechanik wasserhaltiger Gasgemische
Hermann Ulich, Über die Beweglichkeit der elektrolytischen Ionen ,
Karl Braun, Die Fette und Öle
Peter Rona, Praktikum der Physiologischen Chemie. 1. Teil: Fermentmethoden 489
E. Abderhalden, Handbuch der biologischen Arbeitsmethoden. Abt. I, Chemische Methoden
E. Abderhalden, Handbuch der biologischen Arbeitsmethoden. Abt. I, Chemische Methoden
Teil 2, Heft 1, Lieferung 174
H. V. Euler, Chemie der Enzyme. 1. Teil: Aligemeine Chemie der Enzyme
Paul Hinneberg, Die Kultur der Gegenwart, ihre Entwicklung und ihre Ziele 491
A. Thiel, Physikochemisches Praktikum für Chemiker und andere Naturwissenschaftler 492